Gobierno de Canarias
Consejería de Educación, Universidades, Cultura y Deportes
Dirección General de Ordenación e Innovación Educativa

PRUEBA DE ACCESO A LOS CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR.

Resolución de 2 de abril de 2013
BOC 2013/73–miércoles 17 de abril de 2013

PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN C QUÍMICA	**CFGS**	**NOMBRE:**
		APELLIDOS:
	CÓDIGO: GS____	**DNI:**

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- Cada respuesta correcta se valorará con 0,5 puntos.
- Las respuestas en blanco o incorrectas no puntúan ni penalizan.

INSTRUCCIONES

- Salvo que se especifique lo contrario, cada cuestión tiene **una sola respuesta correcta**.

1. La ley que dice que las masa de los reactivos es igual a la masa de los productos se debe a:

a. Boyle-Mariotte.
b. Gay-Lussac.
c. Proust.
d. Lavoisier.

2. Teniendo en cuenta que las masas atómicas del azufre y del oxígeno son, respectivamente, 32 u y 16 u, podemos afirmar que 140 g de trióxido de azufre (SO_3) son:

a. 1,0 mol de SO_3.

b. 1,5 mol de SO_3.

c. 1,75 mol de SO_3.

d. 1,25 mol de SO_3.

3. Según la ley de los gases ideales:

a. A mayor presión, mayor es el volumen.
b. A menor presión, menor es el volumen.
c. A mayor presión, menor es el volumen.
d. Ninguna de las anteriores.

6. Al sumar el número atómico con el número de neutrones de un átomo, se calcula:

a. El número de protones que contiene.
b. El número de electrones que contiene.
c. El número másico.
d. El número de isótopos que contiene.

7. Si en un átomo neutro, A = 31 y Z = 15, podemos afirmar que tiene:

a. 15 protones, 15 electrones y 15 neutrones.
b. 15 protones, 15 electrones y 16 neutrones.
c. 31 protones, 31 electrones y 15 neutrones.
d. 15 protones, 15 electrones y 31 neutrones.

8. En el Sistema Periódico actual, los elementos boro, nitrógeno y flúor:

a. Pertenecen a la misma familia.
b. Se encuentran en el mismo periodo.
c. Se encuentran en periodos diferentes.
d. Tienen la misma electronegatividad.

9. De los siguientes elementos: magnesio, rubidio, oxígeno y aluminio, el menos electronegativo es:

a. El magnesio.
b. El aluminio.
c. El oxígeno.
d. El rubidio.

10. Cuando dos átomos se unen mediante la pérdida y ganancia de electrones, su enlace se llama:

a. Covalente polar.
b. Iónico.
c. Covalente apolar.
d. Metálico.

11. Si un compuesto es un buen conductor de la electricidad y, además, es insoluble en agua, podemos afirmar entonces que se trata de:

a. Un compuesto metálico.
b. Un compuesto covalente apolar.
c. Un compuesto covalente polar.
d. Un compuesto iónico.

12. El hidróxido de magnesio se utiliza como antiácido. Su fórmula es:

a. Mg(OH)2.
b. MgO.
c. Mg2O.
d. Mn(OH)2.

13. En una disolución el disolvente es:

a. El componente que se añade en segundo lugar.
b. El componente que se encuentra en menor cantidad.
c. El componente líquido.
d. El componente que se encuentra en mayor cantidad.

14. Una disolución cuya concentración es 2 M:

a. Contiene 2 mol de soluto por cada 2 litros de disolución.
b. Contiene 1 mol de soluto por cada 2 litros de disolución.
c. Contiene 2 mol de soluto por cada litro de disolución.
d. Contiene 2 gramos de soluto por cada litro de disolución.

15. El hidrógeno (gas) reacciona con el oxígeno (gas) para dar agua (líquida). La ecuación química de dicha reacción es:

a. $2\ H\ (g) + O\ (g) \longrightarrow H_2O\ (l)$
b. $2\ H_2\ (g) + O_2\ (g) \longrightarrow 2\ H_2O\ (l)$
c. $H_2\ (g) + O\ (g) \longrightarrow H_2O\ (l)$
d. $4\ H\ (g) + O_2\ (g) \longrightarrow 2\ H_2O\ (l)$

16. En una reacción de reducción y oxidación (redox) el reductor es:

a. La sustancia que gana electrones.
b. La sustancia que se reduce.
c. La sustancia que pierde electrones.
d. La sustancia que produce la oxidación de la otra sustancia.

17. Una disolución acuosa de amoniaco tiene un pH = 13, por lo tanto:

a. Es una disolución muy básica.
b. Es una disolución neutra.
c. Es una disolución poco básica.
d. Es una disolución ácida.

18. El 1,3 – dimetilbenceno es un compuesto orgánico que también puede llamarse:

a. meta-dimetilbenceno.

b. orto-dimetilbenceno.

c. para-dimetilbenceno.

d. piro-dimetilbenceno.

19. El petróleo que se consume en Canarias se utiliza principalmente para:

a. El transporte terrestre.
b. El transporte aéreo y marítimo.
c. La obtención de agua potable en las plantas desalinizadoras.
d. La producción de electricidad.

20. La acetona (propanona) se utiliza para quitar el esmalte de las uñas. Su fórmula es:

a. $CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2OH$.

b. $CH_3\text{-}CO\text{-}CH_3$.

c. $CH_3\text{-}CH_2\text{-}CHO$.

d. $CH_3\text{-}CH_2\text{-}COOH$.